## (12) NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT) VERÖFFENTLICHTE INTERNATIONALE ANMELDUNG

(19) Weltorganisation für geistiges Eigentum Internationales Büro



### 

(43) Internationales Veröffentlichungsdatum 21. November 2002 (21.11.2002)

PCT

# (10) Internationale Veröffentlichungsnummer WO 02/092021 A1

(51) Internationale Patentklassifikation<sup>7</sup>: A61K 6/00, C09J 4/00

(21) Internationales Aktenzeichen: PCT/EP02/05218

(22) Internationales Anmeldedatum:

13. Mai 2002 (13.05.2002)

(25) Einreichungssprache:

Deutsch

(26) Veröffentlichungssprache:

Deutsch

(30) Angaben zur Priorität: 101 24 028.7 16. Mai 200

16. Mai 2001 (16.05.2001) Di

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten mit Ausnahme von US): 3M ESPE AG [DE/DE]; Espe Platz, 82229 Seefeld (DE).

(72) Erfinder; und

- (75) Erfinder/Anmelder (nur für US): HECHT, Reinhold [DE/DE]; Inninger Strasse 6, 82266 Inning-Buch (DE). LUDSTECK, Manfred [DE/DE]; Millöckerweg 2, 82538 Geretsried (DE). LUCHTERHANDT, Thomas [DE/DE]; Bergstrasse 20, 82152 Krailling (DE). MIKULLA, Markus [DE/DE]; Hartstrasse 18, 82346 Andechs-Frieding (DE).
- (74) Gemeinsamer Vertreter: 3M ESPE AG; Espe Platz, 82229 Seefeld (DE).

- (81) Bestimmungsstaaten (national): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NO, NZ, OM, PH, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VN, YU, ZA, ZM, ZW.
- (84) Bestimmungsstaaten (regional): ARIPO-Patent (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), eurasisches Patent (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), europäisches Patent (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE, TR), OAPI-Patent (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

#### Erklärungen gemäß Regel 4.17:

hinsichtlich der Berechtigung des Anmelders, ein Patent zu beantragen und zu erhalten (Regel 4.17 Ziffer ii) für die folgenden Bestimmungsstaaten AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NO, NZ, OM, PH, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, UZ, VN, YU, ZA, ZM, ZW, ARIPO-Patent (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), eurasisches Patent (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), europäisches Patent (AT, BE,

[Fortsetzung auf der nächsten Seite]

(54) Title: SELF-ADHESIVE DENTAL MATERIALS

(54) Bezeichnung: SELBSTADHÄSIVE DENTALMATERIALIEN

(57) Abstract: The invention relates to a composition which is self-adhesive to the hard tooth tissue, comprising: (A) 5 to 75 percent by weight of one or more mono or higher functional ethylenically unsaturated compounds which additionally have an acid functional group, wherein one of said compounds has a P-OH group, for instance a phosphoric, phosphonic or phosphinic acid group; (B) 2 to 50 percent by weight of one or more mono or higher functional ethylenically unsaturated compounds without any acid functional group; (C) 22.8 to 85 percent by weight of filling material(s), comprising at least one filling material that may react with component (A) in the sense of causing a ion exchange, neutralization, salt formation and/or chelate formation reaction; (D) 0.1 to 8 percent by weight of one or more initiators and optionally activators; (E) 0.1 to 20 percent by weight of further additives, for example, modifiers, wherein the weight ratio in % of component (A) relative to component (B) ranges from 21 to 90: 10 to 79.

(57) Zusammenfassung: Die vorliegende Erfindung betrifft eine an der Zahnhartsubstanz selbsthaftende Zusammensetzung, umfassend: (A)5 bis 75 Gew.-% einer oder mehrerer mono- oder höherfunktione'ler ethylenisch ungesa ttigter Verbindungen, die zusätzlich über mindestens eine säurefunktionelle Gruppe verfügen, wobei mindestens eine der Verbindungen eine P-OH-Gruppe aufweist, wie z. B. eine Phosphor-, Phosphon- oder Phosphinsäuregruppe, (B) 2 bis 50 Gew.-% einer oder mehrerer mono- oder höherfuktioneller ethylenisch ungesättigter Verbindu ngen ohne säurefunktionelle Gruppe, (C) 22,8 bis 85 Gew.-% Füllstoff(e), umfassend mindestens einen Füllstoff, der mit der Komponente (A) im Sinne einer lonenaustausch-, Neutralisations-, Salzbildungs- und/oder Chelatbildungsreaktion zu reagieren vermag, (D) 0,1 bis 8 Gew.-% eines oder mehrerer Initiatoren und gegebenenfalls 20 Aktivatoren, (E) 0,1 bis Gew.-% zusätzliche Additive bzw. Modifikatoren, wobei das Gewichtsverhältnis in % von Komponente (A) zu Komponente (B) im Bereich von 21 bis 90: 10 bis 79 liegt.





#### 

CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE, TR), OAPI-Patent (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG)

– Erfindererklärung (Regel 4.17 Ziffer iv) nur für US

#### Veröffentlicht:

mit internationalem Recherchenbericht

vor Ablauf der f\(\tilde{u}\)r \(\tilde{A}\)nderungen der Anspr\(\tilde{u}\)che geltenden
Frist; Ver\(\tilde{o}\)ffentlichung wird wiederholt, falls \(\tilde{A}\)nderungen
eintreffen

Zur Erklärung der Zweibuchstaben-Codes und der anderen Abkürzungen wird auf die Erklärungen ("Guidance Notes on Codes and Abbreviations") am Anfang jeder regulären Ausgabe der PCT-Gazette verwiesen.

#### Selbstadhäsive Dentalmaterialien

Die vorliegende Erfindung betrifft selbstadhäsive Dentalmaterialien, die sich durch hohe Adhäsion an Zahnhartsubstanzen, Einfachheit in der Anwendung sowie durch gute mechanische Eigenschaften auszeichnen. Die erfindungsgemäßen Massen können im Dentalbereich als Füllungen, Zemente, Stumpfaufbauten, Fissurenversiegeler und als zahntechnische Werkstoffe eingesetzt werden.

Nach dem heutigen Stand der Technik werden für die oben genannten 10 Anwendungszwecke im wesentlichen folgende Substanzklassen verwendet:

Amalgame

5

20

- Glasionomerzemente (GIZe)
- Composite
- 15 Compomere
  - Kunststoffverstärkte Glasionomerzemente (RMGIZe)

Es ist bekannt, dass Amalgame keine Selbstadhäsion an den Zahnhartsubstanzen Schmelz und Dentin zeigen. Die Befestigung von Amalgamen erfolgt rein mechanisch über eine sogenannte Unterschnittpräparation. Es liegt daher zwischen Zahnhartsubstanz und dem Amalgam ein Randspalt vor, der häufig die Ursache für die unerwünschte Bildung von Sekundärkaries ist. Dieser Sachverhalt wird beispielsweise in der WO 93/12759 ausführlich beschrieben.

Die Glasionomerzemente (GIZe) zeigen im Gegensatz zum Amalgam eine schwache Adhäsion an den Zahnhartsubstanzen. Die Haftwerte liegen jedoch im sehr niedrigen Bereich von 1 MPa und werden in der Regel nur durch einen vorgeschalteten Konditionierschritt erreicht. Ein weiterer Nachteil der GIZe sind die niedrigen mechanischen Werte und hier insbesondere die niedrigen Biegefestigkeiten, die einen Einsatz im Kaudruck-belasteten Bereich limitieren.

Composite zeichnen sich durch sehr gute mechanische Eigenschaften sowie durch eine ausgezeichnete Ästhetik aus. Composite bestehen in der ausgehärteten Form

#### **BESTÄTIGUNGSKOPIE**

im wesentlichen aus einer vernetzten polymeren Kunststoffmatrix auf Basis von (Meth)acrylatmonomeren und einem Anteil von Füllstoffen. Um die Verbindung zwischen Kunststoffmatrix und Füllstoff vor Zersetzungen durch Hydrolyse zu schützen, sind Composite in der Regel unpolar und hydrophob formuliert. Dies hat zur Folge, dass Composite keine Selbstadhäsion an den Zahnhartsubstanzen und insbesondere an Dentin zeigen. Ferner zeigen Composite während der Aushärtung eine Schrumpfung, was die Bildung von Randspalten und die Entstehung von Sekundärkaries ermöglicht. Um die Composite adhäsiv an den Zahnhartsubstanzen zu befestigen und zur Vermeidung des Randspaltes sind zusätzliche Vorbehandlungen bzw. Arbeitsschritte mit einem sogenannten Bonding erforderlich. Dabei müssen nach dem gegenwärtigen Stand der Technik durch den Behandler folgende Arbeitsschritte durchgeführt werden:

- Anätzen der gesamten Zahnhartsubstanzen durch eine geeignete Säure wie
   Phosphorsäure ("Total Etch-Technik");
  - Auftragen eines Primers, der oberflächlich in die Zahnhartsubstanz einpenetriert;
  - Auftragen eines Bondings, welches zusammen mit dem Primer eine Hybridschicht bildet;
  - Polymerisation des Bondings beispielsweise durch Bestrahlen mit Licht;
     und / oder Redoxreaktion;
  - Aufbringen des eigentlichen Composites.

Um die Anzahl der Arbeitsschritte zu reduzieren sind mittlerweile folgende individuelle neue Verfahren entwickelt worden:

25

20

10

- Zusammenfassen des Primers und Bondings zu einer Komponente.
- Zusammenfassen des Primers und Ätzmittels zu einer Komponente, welche nach dem Auftragen nicht mehr abgespült wird.
- Zusammenfassen des Ätzmittels, Primers und Bondings zu einer Lösung, welche
   nur noch aufgetragen und ausgehärtet zu werden braucht.

Die Verarbeitung von Compositen ist also zeitaufwendig und durch deren Empfindlichkeit gegenüber Feuchtigkeit bei der Aushärtung zudem arbeitsintensiv

WO 02/092021

15

20

-3-

PCT/EP02/05218

(Legen von Kofferdam). Die genannten Probleme sind beispielsweise in W. Geurtsen, Klinik der Kompositfüllung, Carl Hanser Verlag, München, Wien 1989 dokumentiert.

Compomere sind in ihrer Chemie den Compositen verwandt. Sie sind jedoch durch den Einsatz von säurefunktionellen (Meth)acrylaten in der Monomermischung hydrophiler formuliert. Bei Anwendung dieser Materialien ist im Gegensatz zu den Compositen keine absolute Trockenhaltung mehr erforderlich (kein Legen von Kofferdam). Allerdings erfordern auch diese Materialien zur Erzielung eines guten Haftverbundes mit den Zahnhartsubstanzen die Verwendung eines Bondings.

Die RMGIZe bestehen im wesentlichen aus einem basischen Füllstoff, Säuren, Wasser, Monomeren auf (Meth)acrylatbasis und Initiatoren für eine radikalische Polymerisation. Die RMGIZe härten sowohl über eine Säure / Base-Reaktion als auch über eine radikalische Polymerisation aus. Die RMGIZe zeigen im Vergleich zu den konventionellen GIZen eine verbesserte Ästhetik. Auch hier ist für eine - allenfalls minimale - Haftung an der Zahnhartsubstanz in der Regel ein Konditionierschritt erforderlich. Ferner enthalten die Formulierungen der auf dem Markt befindlichen Produkte Hydroxyethylmethacrylat (HEMA), welches als Lösevermittler für die wasserlöslichen Säuren und restlichen (Meth)acrylate fungiert. HEMA ist aus toxikologischer Sicht bedenklich und beeinflußt das Quellverhalten und damit die mechanischen Eigenschaften wie die Biegefestigkeiten der RMGIZe nachteilig.

25 Eine Aufgabe der vorliegenden Erfindung kann somit darin gesehen werden, Dentalmaterialien zur Verfügung zu stellen, die die beschriebenen Nachteile des Stands der Technik nicht aufweisen und sich insbesondere durch eine einfache Anwendung, hohe Adhäsion an Zahnhartsubstanzen ohne Vorbehandlung wie z. B. durch Einsatz eines Konditionierers, Bondings, Primers oder Ätzmittels sowie guten 30 mechanischen Eigenschaften auszeichnen.

Überraschenderweise wurde gefunden, dass sich die erfindungsgemäße Aufgabe durch Formulierungen, die folgende Komponenten umfassen, lösen läßt:

- 4 -

- (A) 5 bis 75 Gew.-% einer oder mehrerer mono- oder höherfunktioneller ethylenisch ungesättigter Verbindungen, die zusätzlich über mindestens eine säurefunktionelle Gruppe verfügen, wobei mindestens eine der Verbindungen mindestens eine P-OH-Gruppe aufweist, wie z. B. eine Phosphor-, Phosphon- oder Phosphinsäuregruppe,
- (B) 2 bis 50 Gew.-% einer oder mehrerer mono- oder höherfuktioneller ethylenisch ungesättigter Verbindungen ohne säurefunktionelle Gruppe,
- (C) 22,8 bis 85 Gew.-% Füllstoff(e), umfassend mindestens einen Füllstoff, der mit der Komponente (A) im Sinne einer Ionenaustausch-, Neutralisations-, Salzbildungs- und/oder Chelatbildungsreaktion zu reagieren vermag,
- (D) 0,1 bis 8 Gew.-% eines oder mehrerer Initiatoren und gegebenenfalls Aktivatoren,
- (E) 0,1 bis 20 Gew.-% zusätzliche Additive bzw. Modifikatoren, wobei das Gewichtsverhältnis in % von Komponente (A) zu Komponente (B) im Bereich von 21 bis 90 : 10 bis 79, bevorzugt im Bereich von 25 bis 90 : 10 bis 75, besonders bevorzugt 30 bis 90 : 10 bis 70 und ganz besonders bevorzugt 40 bis 80 : 20 bis 60 liegt.
- Es hat sich gezeigt, dass Formulierungen mit obiger Zusammensetzung auf Rinderzahnschmelz oder –dentin einen Haftwert von mindestens 2,0 MPa, vorzugsweise von mindestens 2,5 MPa, besonders bevorzugt mindestens 3,0 MPa aufweisen, gemessen gemäß der unten angegebenen Haftwertbestimmungsmethode "Bestimmung der Haftung", ohne dass die Zahnhartsubstanz vorbehandelt zu werden braucht. Die erfindungsgemäßen Formulierungen weisen zudem gute mechanische Eigenschaften auf und sind einfach zu handhaben.

Folgende Eigenschaften sind kennzeichnend für die erfindungsgemäßen Formulierungen:

30

5

10

15

Haftwert von mindestens 2,0 MPa, vorzugsweise mindestens 2,5 MPa, besonders bevorzugt mindestens 3,0 MPa

- geringes Wasseraufnahmevermögen von < 50 μg / mm³, vorzugsweise < 40 μg / mm³, besonders bevorzugt < 30 μg / mm³</li>
- Biegefestigkeit von > 30 MPa, bevorzugt > 40 MPa

10

15

20

25

30

5 Unter den Begriff "vorbehandeln" fallen Schritte wie z. B. Ätzen, Primen, Bonden, Konditionieren.

Mit den Begriffen "umfassen", "aufweisen" oder "enthalten" wird eine nicht abschließende Aufzählung von Merkmalen eingeleitet. Gleichermaßen ist der Begriff "ein" im Sinne von "mindestens ein" zu verstehen.

Mindestens ein Monomer der Komponente (A) weist mindestens eine P-OH-Gruppe auf, wie z. B. eine Phosphor-, Phosphon- oder Phosphinsäuregruppe. Dieses Monomer liegt dabei vorzugsweise in einer Konzentration von mindestens etwa 5 Gew.-%, besonders bevorzugt von mindestens etwa 10 Gew.-% vor bezogen auf die Bestandteile (A) bis (E).

Bezogen auf den Anteil innerhalb der Komponente (A) liegt dieses Monomer vorzugsweise in einem Gehalt von mindestens 30, bevorzugt mindestens 50 Gew.-% vor.

Es hat sich auch gezeigt, dass eine Formulierung, bei der das Gewichtsverhältnis (in %) von Komponente (A) zu Komponente (B) im Bereich von 21 bis 90 : 10 bis 79, vorzugsweise im Bereich von 25 bis 90 : 10 bis 75, besonders bevorzugt 30 bis 90 : 10 bis 70 und ganz besonders bevorzugt 40 bis 80 : 20 bis 60 liegt besonders vorteilhafte Eigenschaften aufweist.

Bei der Komponente (A) handelt es sich um Verbindungen, die über mindestens eine ethylenisch ungesättigte Gruppierung sowie mindestens eine säurefunktionelle Gruppe verfügen. Bei den polymerisierbaren Gruppierungen handelt es sich um Acryl-, Methacryl-, Vinyl- und/oder Styrylgruppen, wobei Acryl- und Methacrylgruppen besonders bevorzugt sind.

5

Geeignete Säuregruppen sind beispielsweise Carbonsäurereste, Säurereste des Phosphors (z.B. Phosphor-, Phosphon-, Phosphinsäuren), Schwefels (z.B. Schwefel-, Sulfon-, Sulfinsäuren) und des Bors. Die Säuregruppen zeichnen sich dadurch aus, dass sie mit reaktiven anorganischen Füllstoffen Ionenaustausch-, Neutralisations-, Salzbildungs- und/oder Chelatbildungsreaktionen eingehen können. Es ist auch möglich, dass die Säurereste der Komponente (A) nicht vollständig in freier, sondern auch zum Teil in derivatisierter Form wie als Salz, Säurehalogenid, Säureanhydrid oder leicht hydrolysierbare Ester vorliegen.

- 10 Geeignete Komponenten (A) sowie deren Herstellung werden beispielsweise in der DE 35 36 076 A1, EP 0 237 233 A und WO 95/22956 beschrieben. Exemplarisch seien genannt: 4-(Meth)acryloyloxyethyltrimellithsäure, Butentricarbonsäure, Bis-4,6-bzw. Bis-2,5-(Meth)acryloyloxyethyltrimellithsäure, Phosphorsäureester von Hydroxyethyl(meth)acrylat (HEMA), Glycerindi(meth)acrylat und/oder Pentaerythritti(meth)acrylat, Chlor- und Bromphosphorsäureester des Bisphenol-A-Glycidyl-(meth)acrylats. Auch führt die Verwendung von Oligomeren oder polymeren Derivaten oben genannter Verbindungen zu erfindungsgemäßen Dentalmaterialien mit guten Eigenschaften.
- Besonders bevorzugt sind die Umsetzungsprodukte von nucleophilen Acrylaten und Methacrylaten wie z. B. 2-Hydroxyethylmethacrylat (HEMA) oder Glycerinmethacrylatestern mit reaktiven Phosphonsäure- oder Phosphinsäure- oder Phosphorsäurederivaten wie z. B. POCl<sub>3</sub>, P<sub>2</sub>O<sub>5</sub> oder PCl<sub>3</sub>.
- Bevorzugterweise weisen die oben genannten ethylenisch ungesättigten Säuren und/oder deren Derivate ein Molekulargewicht im Bereich von 70 bis 5000, vorzugsweise im Bereich von 90 bis 2500, besonders bevorzugt im Bereich von 100 bis 1000 g/mol auf.
- 30 Als Komponente (B) eignen sich Verbindungen, die über mindestens eine ethylenisch ungesättigte Gruppierung verfügen. Bei den polymerisierbaren Gruppierungen handelt es sich um Acryl-, Methacryl-, Vinyl- und / oder Styrylgruppen, wobei Acryl- und Methacrylgruppen besonders bevorzugt sind.

Geeignete mono- und höherfunktionelle (Meth)acrylate sowie weitere ethylenisch ungesättigte Verbindungen werden beispielsweise in der EP 0 480 472 A, der DE 39 41 629 C2 und in G.Webster (Ed.), Chemistry & Technology of UV & EB Formulation for Coatings,Inks and Paints, Vol II Prepolymers & Reactive Diluents, J. Wiley and Sons, Chichester, New York, Weinheim, Brisbane, Toronto, Singapore, 1997 beschrieben. Die ethylenisch ungesättigten Verbindungen können in alleiniger Form oder in Mischungen in den Formulierungen eingesetzt werden.

Geeignete Monomere sind beispielsweise die Acrylsäure- und Methacrylsäureester mono-, di- oder höherfunktioneller Alkohole. Exemplarisch seien genannt: Methyl- (meth)acrylat, Butyl(meth)acrylat, 2-Ethylhexyl(meth)acrylat, Lauryl(meth)acrylat, 2-Hydroxypropyl(meth)acrylat, Glycerin-1,3-di(meth)acrylat (GDMA), Glycerin-1,2-di(meth)acrylat, Cyclohexyl(meth)acrylat, Phenyl- (meth)acrylat, Isobomyl(meth)acrylat, Ethylenglykoldi(meth)acrylat, 1,4-Butan-dioldi(meth)acrylat, Triethylenglykoldi(meth)acrylat (TEGDMA), 1,6-Hexandioldi(meth)acrylat, 1,12-Dodecandioldi(meth)acrylat,Trimethylolpropantri(meth)acrylat, Pentaerythrittetra(meth)acrylat und Dipentaerythrithexa(meth)acrylat.

Vorteilhaft einsetzbar sind weiterhin Bisphenol-A-di(meth)acrylat sowie die davon abgeleiteten ethoxy-bzw. propoxylierten Di(meth)acrylate. Auch die in der US 3,066,112 A beschriebenen Monomere auf Basis von Bisphenol-A und Glycidyl-(meth)acrylat oder deren durch Addition von Isocyanaten entstandenen Derivate sind geeignet.

25

30

5

Gut geeignet sind weiterhin die in der DE 28 168 23 C genannten Diacryl- und Dimethacrylsäureester des Bis(hydroxymethyl)-tricyclo[5.2.1.0<sup>2,6</sup>]-decans und die Diacryl- und Dimethacrylsäureester der mit 1 bis 3 Ethylenoxid- und / oder Propylenoxideinheiten verlängerten Verbindungen des Bis(hydroxymethyl)-tricyclo[5.2.1.0<sup>2,6</sup>]-decans.

Auch Urethan(meth)acrylate wie 7,7,9-Trimethyl-4,13-dioxo-5,12-diazahexadecan-1,16-dioxy-di(meth)acrylat (UDMA, Plex 6661) können Bestandteil der Komponente

-8-

(B) sein. Bevorzugterweise weisen die genannten Verbindungen und deren Derivate ein Molekulargewicht im Bereich von 70 bis 5000, vorzugsweise im Bereich von 90 bis 2500, besonders bevorzugt im Bereich von 100 bis 1000 g/mol auf.

Als Komponente (C) können anorganische Füllstoffe wie z. B. Gläser oder Keramiken und/oder organische Füllstoffe verwendet werden. Die Füllstoffe können in alleiniger Form bzw. in Mischungen eingesetzt werden. Femer können zur Optimierung der Produkteigenschaften die Füllstoffe in unterschiedlichen Komgrößen in die Rezepturen eingebracht werden, d.h. die Füllstoffe können eine unimodale oder polymodale, beispielsweise bimodale Verteilung aufweisen.

Es muss mindestens ein Füllstoff eingesetzt werden, der mit der Komponente (A) im Sinne einer Ionenaustausch-, Neutralisations-, Salzbildungs- und / oder Chelatbildungsreaktion zu reagieren vermag (reaktiver Füllstoff). Zusätzlich können solche Füllstoffe eingesetzt werden, die gegenüber den Säurefunktionen der Komponente (A) inert sind (nichtreaktive Füllstoffe). Ferner können auch verstärkend wirkende Materialien, wie Fasem oder faserige Verbindungen zugesetzt werden.

15

20

25

30

Füllstoffe, die mit den Säuregruppen der Komponente (A) zu reagieren vermögen, werden z.B. zur Herstellung von Polycarboxylat- und Glasionomerzementen verwendet und sind z.B. in D.C. Smith, Biomaterials 19, 467-478 (1998), der DE 20 61 513 A und der WO 95/22956 beschrieben.

Prinzipiell geeignet sind feinverteilte Metalle wie feinverteiltes Zink, Metall-verbindungen wie die Oxide bzw. Hydroxide von Calcium, Magnesium, Strontium und Zink. Weiterhin geeignet sind basische Glaspulver mit einem hohen Anteil an 2- und 3-wertigen Ionen sowie Metallkationen-freisetzende Silikate wie Schichtsilikate, Bentonite oder Calciumsilikate, Natriumaluminiumsilikate und Zeolithe einschließlich der Molekularsiebe, sowie Apatit. Ebenfalls geeignet als gegenüber der Komponente (A) reaktive Gläser sind die in der WO 93/12759 genannten Borat-, Phosphat- und Fluoroaluminosilikatgläser. Besonders bevorzugte reaktive Füllstoffe sind die Fluoroaluminosilikatgläser sowie Hydroxide der Erdalkalimetalle.

-9-

Als inerte anorganische Füllstoffe sind z.B. Quarz, Zirkonsilikate, Fällungs-kieselsäuren (HDKH) und schwerlösliche Metallsalze wie Bariumsulfat oder Calciumfluorid geeignet. Weitere inerte anorganische Füllstoffe werden in der WO 95/22956 beschrieben. Besonders bevorzugte inerte anorganische Füllstoffe sind Quarz und Zirkonsilikate. Die Komponente (C) umfasst im Sinne der Erfindung hierbei keine pyrogenen Kieselsäuren.

Als organische Füllstoffe sind beispielhaft perlförmige Polymere und Copolymere auf Basis von Methylmethacrylat, die kommerziell unter der Bezeichnung "Plexidon" oder "Plex" von der Firma Röhm erhältlich sind, zu nennen. Besonders geeignet sind auch die in der DE 19 941 738 beschriebenen organischen Füllstoffe auf Polyurethanbasis.

Zum besseren Einbau in die Polymermatrix kann es von Vorteil sein, die genannten Füllstoffe sowie gegebenenfalls röntgenopake Zusatzstoffe mit für den Fachmann bekannten Verfahren oberflächlich zu behandeln bzw. zu beschichten. Beispielhaft genannt sei die Oberflächenbehandlung mit einem Silan wie dem Methacryloxy-propyltrimethoxysilan. Die Menge an eingesetzten Beschichtungsmittel liegt üblicherweise zwischen 0,05 und 10 Gew.-%, bevorzugt zwischen 0,1 und 5 Gew.-%, bezogen auf den Füllstoff.

Unter Initiatoren gemäß Komponente (D) sind Initiatorsysteme, die die radikalische Polymerisation der Monomeren bewirken, beispielsweise Photoinitiatoren und/oder sogenannte Redoxinitiatorsysteme und/oder thermische Initiatoren zu verstehen.

25

30

20

5

10

15

Geeignete Photoinitiatoren sind beispielsweise in J.-P Fouassier, Photo-initiation, Photopolymerization and Photocuring, Hanser Publishers, Munich, Vienna, New York 1995 oder auch J.F. Rabek (Hrsg.), Radiation Curing in Polymer Science and Technology, Vol. II, Elsevier Applied Science, London, New York, 1993 sowie in den Patentveröffentlichungsschriften EP 0 073 413 A, EP 0 007 508 A, EP 0 047 902 A, EP 0 057 474 A und EP 0 184 095 A beschrieben. Exemplarisch seien genannt Benzoinalkylether, Benzilketale und Acylphosphinoxide. Besonders geeignet sind

- 10 -

aliphatische und aromatische 1,2-Diketonverbindungen wie Campherchinon in Kombination mit Aktivatoren wie tertiären Aminen.

Als Redoxinitiatorsysteme eignen sich beispielsweise organische oxidativ wirksame Verbindungen, wie Peroxidverbindungen zusammen mit sogenannten Aktivatoren. Als organische Peroxidverbindungen kommen dabei insbesondere Verbindungen wie Lauroylperoxid, Benzoylperoxid sowie p-Chlorbenzoyl- und p-Methylbenzoylperoxid in Betracht.

Als Aktivatoren eignen sich beispielsweise tertiäre aromatische Amine, wie die aus der US 3,541,068 A bekannten N,N-Bis-(hydroxyalkyl)-3,5-xylidine sowie die aus der DE 26 58 538 A bekannten N,N-bis-(hydroxyalkyl)-3,5-di-t-butylaniline, insbesondere N,N-Bis-(β-oxybutyl)-3,5-di-t-butylanilin sowie N,N-Bis(hydroxyalkyl)-3,4,5-trimethylanilin. Gut geeignete Aktivatoren sind auch Schwefelverbindungen in der Oxidationsstufe +2 oder +4 wie Natriumbenzolsulfinat oder Natriumparatoluolsulfinat oder die in der DE 14 955 20 B beschriebenen Barbitursäuren bzw. Barbitursäurederivate sowie die in der EP 0 059 451 A beschriebenen Malonylsulfamide. Bevorzugte Malonylsulfamide sind 2,6-Dimethyl-4-isobutylmalonylsulfamid, 2,6-Diisobutyl-4-propylmalonylsulfamid, 2,6-Dimethyl-4-ethylmalonylsulfamid sowie 2,6-Dioctyl-4-isobutylmalonylsulfamid.

Zur weiteren Beschleunigung der Aushärtung kann die Polymerisation in Gegenwart von Schwermetallverbindungen auf Basis von z.B. Ce, Fe, Cu, Mn, Co, Sn oder Zn durchgeführt werden, wobei Kupferverbindungen besonders geeignet sind. Die Schwermetallverbindungen werden bevorzugt in Form löslicher organischer Verbindungen eingesetzt.

Ein besonders geeignetes Redoxsystem umfasst folgende Komponenten:

25

30

- 14,9 bis 50 Gew.-%, bevorzugt 20 bis 45 Gew.-% einer Barbitursäure oder Thiobarbitursäure bzw. einem Barbitursäure- oder Thiobarbitursäurederivat,
- II. 30 bis 75 Gew.-%, bevorzugt 35 bis 67,8 Gew.-% einer Peroxodisulfatverbindung und/oder Peroxodiphosphatverbindung,

- 11 -

III. 10 bis 35 Gew.-%, bevorzugt 12 bis 30 Gew.-% einer Sulfinsäureverbindung undIV. 0,1 bis 5 Gew.-%, bevorzugt 0,2 bis 4 Gew.-% einer Kupferverbindung.

5

10

15

20

30

Werden die erfindungsgemäßen Dentalmassen durch Photopolymerisation ausgehärtet, so können einkomponentige Systeme formuliert werden. Enthalten die erfindungsgemäßen Dentalmassen ein Redoxinitiatorsystem, umfassend z.B. organisches Peroxid und Aktivator, so sind aus Gründen der Lagerstabilität Peroxid und Aktivator in räumlich voneinander getrennten Teilen der erfindungsgemäßen Dentalmasse vorhanden, die erst unmittelbar vor der Anwendung miteinander gemischt werden. Es handelt sich hierbei also um mindestens zweikomponentige Formulierungen in Form von z. B. Pulver/Flüssigkeit oder Paste/Paste.

Aus Gründen der Lagerstabilität können die Bestandteile des erfindungsgemäßen Initiatorsystems mikroverkapselt werden. Verfahren zur Mikroverkapselung sind beispielsweise in der US 5 154 762 und EP 0 588 878 B1 beschrieben.

Zur Einstellung spezieller Eigenschaften können als Komponente (E) zusätzliche Additive oder Modifikatoren in die Formulierungen eingebracht werden. Mögliche Additive und deren Aufgaben werden in U. Zorll (Hrsg.), Lehrbuch der Lacktechnologie, Vincentz Verlag, Hannover 1998 und P. Nanetti, Lackrohstoffkunde, Vincentz Verlag, Hannover 1997 beschrieben. Ohne Anspruch auf Vollständigkeit seien stellvertretend einige Additive bzw. Modifikatoren genannt:

Weichmacher wie Phthalate, Adipate, Sebacate, Phosphorsäureester oder Zitronensäureester, um z.B. die Flexibilität der Massen zu erhöhen;

anorganische und organische Pigmente bzw. Farbstoffe wie Weißpigmente auf Basis von Titandioxid oder Zinksulfid (Lithopone), Eisenoxid Rot 3395, Bayferrox 920 Z Gelb, Neozaponblau 807 (Farbstoff auf Basis Kupfer-Phthalocyanin) oder Helio Echtgelb ER zur individuellen Farbgebung der dentalen Massen;

- 12 -

Stabilisatoren, insbesondere Radikalfänger, wie substituierte und nichtsubstituierte Hydroxyaromaten (z.B. para-Methoxyphenol), Phenothiazin, sogenannte HALS (Hindered Amine Light Stabilizers) und/oder Schwermetallfänger wie EDTA;

5 Thixotropiehilfsmittel wie pyrogene Kieselsäuren (Aerosil) oder auch modifizierte Schichtsilikate;

ionenabgebende Substanzen, insbesondere solche die Fluoridionen freisetzen wie die Fluoridsalze der Metalle der ersten und / oder zweiten Hauptgruppe wie Natriumfluorid. Besonders geeignet sind komplexe anorganische Fluoride der allgemeinen Formel A<sub>n</sub>MF<sub>m</sub> wie in der EP 0 717977 A beschrieben. Dabei bedeutet A ein ein- oder mehrwertiges Kation, M ein Metall der III, IV, V Haupt- oder Nebengruppe, n eine ganze Zahl von 1 bis 3 und m eine ganze Zahl von 3 bis 6. Stellvertretend genannt seien Kaliumzinkfluorid und Kaliumhexafluorotitanat.

15

20

25

10

Bakterizid oder antibiotisch wirksame Substanzen wie z. B. Chlorhexidin, Pyridiniumsalze oder die üblichen pharmazeutischen Substanzen wie ß-Lactamantibiotika (Penicilline), Cephalosporine, Tetracycline, Chloramphenicol, Fosfomycin, antibakterielle Makrolide oder Polypeptid-Antibiotika können ebenfalls eingesetzt werden.

Es können auch Lösungsmittel als Fließmittelverbesserer und zur Verbesserung des Mischungsverhaltens eingesetzt werden. Besonders bevorzugt sind dabei Wasser, Aceton, Methylethylketon und/oder kurzkettige Alkohole mit weniger als 10 Kohlenstoffatomen wie z. B. Ethanol oder iso-Propanol.

Ferner können zur Einstellung spezieller Eigenschaften als Komponente (E) auch lösliche organische Polymere wie Polyvinylacetat, Polyacrylsäure und/oder Polyvinylether eingesetzt werden.

30

Die erfindungsgemäßen Massen können im Dentalbereich beispielsweise als Füllungsmaterialien, Fissurenversiegeler, Zemente, Stumpfaufbauten sowie als zahntechnische Werkstoffe und/oder Knochenersatzmassen verwendet werden.

Im folgenden wird die Erfindung anhand von Beispielen näher beschrieben, wobei diese als die Erfindung in keinster Weise limitierend zu verstehen sind.

5

#### Experimenteller Teil:

Beispiel 1: Lichthärtendes Füllungsmaterial als 2 K-System (Pulver / Flüssigkeit), umfassend 3,8 Teile Pulver und 1 Teil Flüssigkeit

10

15

#### Pulver:

- (C) 98 Gew.-% Strontiumaluminiumfluorosilikatglas, silanisiert mit 0,075% Gew.-% Methacryloxypropyltrimethoxysilan
- (E) 1 Gew.-% pyrogene Kieselsäure (Aerosil OX 50), silanisiert mit 3 Gew.-% Methacryloxypropyltrimethoxysilan
- (C) 1 Gew.-% Calciumhydroxid

#### Flüssigkeit:

- (A) 49,44 Gew.-% Hydroxyethylmethacrylatphosphat
- 20 (B) 30 Gew.-% propoxyliertes Bisphenol A-dimethacrylat
  - (B) 20 Gew.-% Triethylenglykoldimethacrylat (TEGDMA)
  - (D) 0,26 Gew.-% Dimethylaminoethylbenzoat
  - (D) 0,2 Gew.-% Campherchinon
  - (D) 0,1 Gew.-% Cu(II)-Acetat

25

Beispiel 2: Lichthärtendes Füllungsmaterial als 2 K-System (Pulver / Flüssigkeit), umfassend 3,8 Teile Pulver und 1 Teil Flüssigkeit

#### Pulver:

- 30 (C) 93,5 Gew.-% Strontiumaluminiumfluorosilikatglas silanisiert mit 0,075 Gew.-% Methacryloxypropyltrimethoxysilan
  - (C) 1 Gew.-% Calciumhydroxid
  - (D) 0,5 Gew.-% Dimethylaminoethylbenzoat

- 14 -

(E) 5,0 Gew.-% pyrogene Kieselsäure (Aerosil OX 50) silanisiert mit 3 Gew.-% Methacryloxypropyltrimethoxysilan

#### Flüssigkeit:

- 5 (A) 69,7 Gew.-% 1,3-Glycerindimethacrylatphosphat
  - (B) 30 Gew.-% TEGDMA
  - (D) 0,2 Gew.-% Campherchinon
  - (D) 0,1 Gew.-% Cu(II)-ethylhexanoat

10

Beispiel 3: Lichthärtendes Füllungsmaterial als 1K-Paste

Aus den nachfolgenden Bestandteilen wurde mit Hilfe eines Laborkneters eine Paste hergestellt.

15

- (C) 74 Gew.-% Strontiumaluminiumfluorosilikatglas, silanisiert mit 0,3 Gew.-% Methacryloxypropyltrimethoxysilan
- (E) 5 Gew.-% pyrogene Kieselsäure (Aerosil OX 50), silanisiert mit 3 Gew.-% Methacryloxypropyltrimethoxysilan
- 20 (C) 1 Gew.-% Calciumhydroxid
  - (D) 0,4 Gew.-% Dimethylaminoethylbenzoat
  - (A) 13,46 Gew.-% 1,3-Glycerindimethacrylatphosphat
  - (B) 6 Gew.-% TEGDMA
  - (D) 0,04 Gew.-% Campherchinon
- 25 (D) 0,1 Gew.-% Cu(II)-Acetat

Beispiel 4: Dualhärtender Befestigungszement als 2K-System (Pulver / Flüssigkeit), umfassend 3 Teile Pulver und 1 Teil Flüssigkeit

30

#### Pulver:

(C) 88,6 Gew.-% Strontiumaluminiumfluorosilikatglas silanisiert mit 0,3 Gew.-% Methacryloxypropyltrimethoxysilan

- 15 -

- (C) 1,6 Gew.-% Calciumhydroxid
- (D) 0,8 Gew.-% Natriumtoluolsulfinat
- (D) 1,2 Gew.-% 1,3-Dimethyl-5-phenylbarbitursäure
- (D) 2,4 Gew.-% Natriumperoxodisulfat
- 5 (E) 5,4 Gew.-% pyrogene Kieselsäure (Aerosil OX 50) silanisiert mit 3 Gew. % Methacryloxypropyltrimethoxysilan

#### Flüssigkeit:

- (A) 49,5 Gew.-% 1,3-Glycerindimethacrylatphosphat
- 10 (B) 20 Gew.-% propoxyliertes Bisphenol A-dimethacrylat
  - (B) 30 Gew.-% Triethylenglykoldimethacrylat
  - (D) 0,2 Gew.-% Campherchinon
  - (D) 0,1 Gew.-% Cu(II)-Acetat
  - (E) 0,2 Gew.-% 2,6-Ditertbutyl-4-methylphenol

15

Vergleichsbeispiele (siehe Tabelle 1):

Kommerziell erhältliche Füllungsmaterialien verschiedener Materialklassen

20

Ketac Molar (GIZ von 3M ESPE AG)

Fuji II LC (RMGIZ von GC)

Dyract AP (Compomer von Dentsply)

Tetric Ceram (Composite von Vivadent)

25

Vergleichsbeispiele (siehe Tabelle 2):

Kommerziell erhältliche Befestigungszemente verschiedener Materialklassen

30

Ketac Cem (GIZ von 3M ESPE AG)

Fuji Plus (RMGIZ von GC)

Dyract Cem Plus (Compomer von Dentsply)

- 16 -

Panavia 21 (Composite von Kuraray)

#### Beschreibung der durchgeführten Messungen

5

10

15

20

25

30

#### Bestimmung der Haftung:

Zur Durchführung von Haftversuchen werden Rinderzähne verwendet. Pro Versuch werden fünf nach dem Extrahieren tiefgefrorene Rinderzähne aufgetaut, von restlichem Zahnfleisch gereinigt und die Wurzel durch Absägen mit einer Diamantsäge abgetrennt. Die noch verbleibende Pulpa wird mit Hilfe einer Pulpanadel entfernt und die Zähne dann mit Leitungswasser gespült. Planes Dentin wird durch labiales Schleifen der Zähne an einer wassergekühlten Diamantschleifscheibe erhalten. Die Zähne werden dann so in Silikon eingebettet, dass die abgeschliffene, gut feucht gehaltene Oberfläche nach oben zeigt und anschließend mit einem feinen Siliziumcarbidschleifpapier nass nachbearbeitet. Dann wird auf jeden Zahn ein Wachsplättchen aufgeklebt, welches eine runde Ausstanzung von 6 mm Durchmesser hat (Prüffeld). Dieses Prüffeld wird mit dem nach Angaben des Herstellers gemischten Material plan gefüllt und nach den Angaben des Herstellers 10 bis 40 Sekunden mit Elipar II (600-800 mW/cm²) ausgehärtet. Autopolymerisierende Materialien werden 1h bei 36°C und 100% rel. Feuchte gehärtet. Nach der Aushärtung wird das Wachsplättchen entfernt, eine Schraube im rechten Winkel zur Zahnoberfläche auf die überstehende Füllung aufgeklebt und nach einer Lagerung von einem Tag bei 36°C und 100% rel. Feuchte im Abzugsversuch die Haftung an einer Zwick UPM 1455 mit einer Abzugsgeschwindigkeit von 1 mm/min gemessen.

Die Bestimmung der Biegefestigkeit erfolgte gemäß EN ISO 4049 : 2000 (3-Punktbiegeversuch). Die Bestimmung der Wasseraufnahme erfolgte an genormten Prüfkörpern gemäß EN ISO 4049 : 2000.

- 17 -

Die Ergebnisse der Biegefestigkeits- und Haftmessungen sowie der Wasseraufnahme sind in den Tabellen 1 und 2 zusammengestellt (Ic = licht gehärtet, dc = dunkel gehärtet).

#### 5 Tabelle 1

10

Material	Biegefestigkeit	Haftung Dentin	Wasseraufnahme	
·	[MPa]	[MPa]	[µg/mm³]	
Ketac Molar (GIZ), dc	40	0,0	61	
Fuji II LC (RMGIZ), Ic	43	0,4	129	
Dyract AP (Compomer), lc	100	0,0	18	
Tetric Ceram (Composite),	108	0,0	13	
Ic	·			
Beispiel 1, Ic	70	3,4	20	
Beispiel 2, Ic	72	3,7	23	
Beispiel 3, Ic	75	3,3	19	

Die erfindungsgemäßen Beispielrezepturen 1 bis 3 zeigen ohne Vorbehandlung eine deutlich höhere Haftung auf Rinderdentin als alle anderen Materialien. Im Vergleich zu den Glasionomerzementen und kunststoffverstärkten Glasionomerzementen sind zudem die Biegefestigkeiten deutlich erhöht. Die Wasseraufnahmen liegen im Bereich der Compomere und Composite und sind deutlich niedriger als bei den Glasionomerzementen und kunststoffverstärkten Glasionomerzementen.

Tabelle 2

Material	Biegefestigkeit	Haftung	Wasseraufnahme
	[MPa]	Dentin	[µg/mm³]
		[MPa]	
Ketac Cem (GIC), dc	17	0	60
Fuji Plus (RMGIC), dc	18	0,9	171
Dyract Cem Plus (Compomer),	58	0	51
dc			
Panavia 21 (Composite), dc	94	0	28
Beispiel 4 dc	61	4,1	25
lc	66	5,7	24

Die erfindungsgemäße Beispielrezeptur 4 zeigt ohne Vorbehandlung eine sehr hohe Haftung auf Rinderdentin. Die Wasseraufnahmen liegen im Bereich der Composite und sind deutlich niedriger als bei den Compomeren, Glasionomerzementen und kunststoffverstärkten Glasionomerzementen.

#### 10 Beispiel 5: Lichthärtendes Fissurenversiegelungsmaterial als 1K-Paste

Aus den nachfolgenden Bestandteilen wurde mit Hilfe eines Laborkneters eine Paste hergestellt.

- 15 (A) 21 Gew.-% Di-HEMA-phosphat
  - (A) 5 Gew.-% Trimellithsäure-di-HEMA-ester
  - (A) 10 Gew.-% 1,3-Glycerindimethacrylatphosphat
  - (B) 5 Gew.-% Bis-GMA
  - (C) 55 Gew.-% Quarz silanisiert mit 3 Gew.-% Methacryloxypropyltrimethoxysilan
- 20 (C) 1 Gew.-% Calciumhydroxid
  - (D) 0,9 Gew.-% Dimethylaminoethylbenzoat
  - (D) 1,1 Gew.-% Campherchinon

# (E) 1 Gew.-% pyrogene Kieselsäure (Aerosil OX 50) silanisiert mit 3 Gew.-% Methacryloxypropyltrimethoxysilan

Material	Biegefestigkeit	Haftung Dentin	Wasseraufnahme	
	[MPa]	[MPa]	[µg/mm³]	
Beispiel 5, lc	50	3,1	19	

10

15

#### Patentansprüche

- 1. Selbstadhäsives Dentalmaterial, umfassend:
- (A) 5 bis 75 Gew.-% einer oder mehrerer mono- oder h\u00f6herfunktioneller ethylenisch unges\u00e4ttigter Verbindungen, die zus\u00e4tzlich \u00fcber mindestens eine s\u00e4urefunktionelle Gruppe verf\u00fcgen, wobei mindestens eine der Verbindungen mindestens eine P-OH-Gruppe aufweist,
  - (B) 2 bis 50 Gew.-% einer oder mehrerer mono- oder höherfuktioneller ethylenisch ungesättigter Verbindungen ohne säurefunktionelle Gruppe,
  - (C) 22,8 bis 85 Gew.-% Füllstoff(e), umfassend mindestens einen Füllstoff, der mit der Komponente (A) im Sinne einer Ionenaustausch-, Neutralisations-, Salzbildungs- und/oder Chelatbildungsreaktion zu reagieren vermag,
  - (D) 0,1 bis 8 Gew.-% eines oder mehrerer Initiatoren und gegebenenfalls Aktivatoren,
  - (E) 0,1 bis 20 Gew.-% zusätzliche Additive bzw. Modifikatoren, wobei das Gewichtsverhältnis in % von Komponente (A) zu Komponente (B) im Bereich von 21 bis 90 : 10 bis 79 liegt.
- Selbstadhäsives Dentalmaterial nach Anspruch 1, wobei das Monomer in der Komponente (A) mit mindestens einer P-OH-Gruppe in einer Konzentration von mindestens 5 Gew.-% vorliegt bezogen auf die Bestandteile (A) bis (E).
- Selbstadhäsives Dentalmaterial nach einem der vorstehenden Ansprüche, wobei es sich bei den polymerisierbaren Gruppierungen der Komponente (A) um Acryl-, Methacryl-, Vinyl- und/oder Styrylgruppen handelt und die Säuregruppen gewählt sind aus Carbonsäureresten, Säureresten des Phosphors, Schwefels und/oder des Bors.
- Selbstadhäsives Dentalmaterial nach einem der vorstehenden Ansprüche, wobei es sich bei den polymerisierbaren Gruppierungen der Komponente (B) um Acryl-, Methacryl-, Vinyl- und/oder Styrylgruppen handelt.

- Selbstadhäsives Dentalmaterial nach einem der vorstehenden Ansprüche, wobei die Komponente (C) Füllstoffe umfasst, die gegenüber den Säurefunktionen der Komponente (A) inert sind.
- 5 6. Selbstadhäsives Dentalmaterial nach einem der vorstehenden Ansprüche, wobei die Komponente (D) gewählt ist aus: Photoinitiatoren und/oder Redoxinitiatorsystemen.
- 7. Selbstadhäsives Dentalmaterial nach einem der vorstehenden Ansprüche, wobei die Komponente (D) ein Redoxinitiatorsystem umfasst, umfassend Barbitursäure oder Thiobarbitursäure bzw. ein Barbitursäure- oder Thiobarbitursäurederivat, eine Peroxodisulfatverbindung und/oder eine Peroxodiphosphatverbindung, eine Sulfinsäureverbindung und eine Kupferverbindung.
- 8. Selbstadhäsives Dentalmaterial nach einem der vorstehenden Ansprüche, wobei die Komponente (E) gewählt ist aus: Weichmachern, anorganische und organische Pigmente bzw. Farbstoffen, Stabilisatoren und/oder Schwermetallfängern, Thixotropiehilfsmitteln, ionenabgebende Substanzen, bakterizid oder antibiotisch wirksamen Substanzen.

20

- Verwendung eines selbstadhäsiven Dentalmaterials nach einem der Ansprüche 1 bis 8 als Füllungsmaterial, Fissurenversiegeler, Zement oder Stumpfaufbaumaterial.
- 25 10. Verwendung einer Zusammensetzung wie sie in einem der Ansprüche 1 bis 8 beschrieben ist zur Herstellung eines selbstadhäsiven Dentalmaterials zur Verwendung in einem Verfahren, umfassend die Schritte: a) Bereiten einer Präparation dentalem Hartgewebe, b) direktes **Applizieren** selbstadhäsiven Dentalmaterials Präparation, in die c) Härten des selbstadhäsiven Dentalmaterials, wobei vor Schritt b) keine weiteren 30 Behandlungsschritte durchgeführt werden, insbesondere nicht: Konditionieren, Ätzen, Primen, Bonden.

#### INTERNATIONAL SEARCH REPORT

trimettional Application No PCT/EP 02/05218

<u> </u>	TO A TION OF OUR POST AN ETTER			
IPC 7	FICATION OF SUBJECT MATTER A61K6/00 C09J4/00			
According to	o International Patent Classification (IPC) or to both national classific	cation and IPC		
B. FIELDS				
	cumentation searched (classification system followed by classification	ion symbols)		
IPC 7		<b>,</b>	_	
Documentat	ion searched other than minimum documentation to the extent that	such documents are included in the fields se	earched	
Electronic da	ata base consulted during the International search (name of data base	ase and, where practical, search terms used	)	
EPO-In	ternal, WPI Data, PAJ			
C. DOCUM	ENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT			
Category °	Citation of document, with indication, where appropriate, of the re	elevant passages	Relevant to claim No.	
Α	WO 01 10389 A (GUGGENBERGER RAIN; LUCHTERHANDT THOMAS (DE); ESPE (DE)) 15 February 2001 (2001-02-page 6, line 7 - line 24 page 9, line 19 -page 10, line 7 examples claims	DENTAL AG 15)	1–10	
А	EP 0 712 622 A (TOKUYAMA CORP) 22 May 1996 (1996-05-22) examples claims		1-10	
Furt	her documents are listed in the continuation of box C.	Patent family members are listed	in annex.	
° Crocial ca	ategories of cited documents:			
'A' docum	ent defining the general state of the art which is not dered to be of particular relevance	*T* later document published after the into or priority date and not in conflict with clied to understand the principle or th invention	the application but	
filling o	document but published on or after the international date ent which may throw doubts on priority claim(s) or	"X" document of particular relevance; the cannot be considered novel or canno involve an inventive step when the do	t be considered to	
which citatio	is cited to establish the publication date of another no other special reason (as specified)  ent referring to an oral disclosure, use, exhibition or	"Y" document of particular relevance; the cannot be considered to involve an ir document is combined with one or m	cialmed invention wentive step when the	
other	means ent published prior to the International filing date but	ments, such combination being obvious in the art.  *&* document member of the same patent	ous to a person skilled	
<del></del>	han the priority date claimed actual completion of the international search	Date of mailing of the international se		
1	7 September 2002	25/09/2002		
Name and	mailing address of the ISA European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2	Authorized officer		
	NL - 2280 HV Fijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016	Thornton, S		

#### INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

In ational Application No
PCT/EP 02/05218

Patent document cited in search report		Publication date		Patent family member(s)	Publication date
WO 0110389	A	15-02-2001	DE AU WO EP	19937092 A1 6988300 A 0110389 A1 1206235 A1	08-02-2001 05-03-2001 15-02-2001 22-05-2002
EP 0712622	A	22-05-1996	DE DE EP JP	69511822 D1 69511822 T2 0712622 A1 8319209 A	07-10-1999 25-05-2000 22-05-1996 03-12-1996

Form PCT/ISA/210 (patent family ennex) (July 1992)

#### INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

In tionales Aktenzeichen PCT/EP 02/05218

A. KLASSI IPK 7	FIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES A61K6/00 C09J4/00		
Nach der int	ernationalen Patentklassifikation (iPK) oder nach der nationalen Klas	sifikation und der IPK	
B. RECHE	ACHIERTE GEBIETE		
IPK 7			
	te aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, so		
l	er internationalen Recherche konsulitierte elektronische Datenbank (Na ternal, WPI Data, PAJ	ame der Datendank und evil Verwendele S	suchoeg <del>ni</del> re)
C. ALS WE	SENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN		
Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe	e der in Betracht kommenden Telle	Betr. Anspruch Nr.
Α	WO 01 10389 A (GUGGENBERGER RAINE; LUCHTERHANDT THOMAS (DE); ESPE D (DE)) 15. Februar 2001 (2001-02-1 Seite 6, Zeile 7 - Zeile 24 Seite 9, Zeile 19 -Seite 10, Zeil Beispiele Ansprüche	ENTAL AG 5)	1–10
A	EP 0 712 622 A (TOKUYAMA CORP) 22. Mai 1996 (1996-05-22) Beispiele Ansprüche		1–10
	l tere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu lehmen	X Siehe Anhang Patentfamilie	
"A' Veröffe aber r "E" älteres Anme "L' Veröffe scheir ander soll or ausge "O' Veröffe eine E "P' Veröffe dem b	mtlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert,  alcht als besonders bedeutsam anzusehen ist.  Dokument, das jedoch erst am oder nach dem Internationalen  idedatum veröffentlicht worden ist.  ntlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft er- nen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer  ein im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden  der die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie  führt)  entlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung,  benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht	"T' Spätere Veröffentlichung, die nach dem oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht Anmeldung nicht kollidiert, sondern nu Erfindung zugrundellegenden Prinzips Theorie angegeben ist "X" Veröffentlichung von besonderer Bedet kann alleh aufgrund dieser Veröffentlicher Tätigkeit beruhend betre "Y" Veröffentlichung von besonderer Bedet kann nicht als auf erfinderischer Tätigk werden, wenn die Veröffentlichung mit Veröffentlichungen dieser Kategorie in diese Verbindung für einen Fachmann "&" Veröffentlichung, die Mitglied derselben Absendedatum des internationalen Re	I worden ist und mit der r zum Verständnis des der oder der ihr zugrundeliegenden ittung, die beanspruchte Erfindung chung nicht als neu oder auf ichtet werden ittung, die beanspruchte Erfindung eit beruhend beitrachtet einer oder mehreren anderen Verbindung gebracht wird und naheliegend ist Patentifamilie ist
	7. September 2002	25/09/2002	
Name und	Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL – 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016	Bevolmächtigter Bediensteler Thornton, S	

#### INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

In tilonales Aktenzeichen
PCT/EP 02/05218

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokum	ent	Datum der Veröffentlichung		Mitglied(er) der Patentiamilie	Datum der Veröffentlichung
WO 0110389	Α	15-02-2001	DE	19937092 A1	08-02-2001
			AU WO	6988300 A 0110389 A1	05-03-2001 15-02-2001
			EP	1206235 A1	22-05-2002
EP 0712622	A	22-05-1996	DE	69511822 D1	07-10-1999
			DE	69511822 T2	25-05-2000
			EP	0712622 A1	22-05-1996
			JP	8319209 A	03-12-1996